





### (43) Internationales Veröffentlichungsdatum 8. Februar 2001 (08.02.2001)

# **PCT**

# (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/09083 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C07C 231/12, 247/12, 233/09, 235/34, 233/20, C07D 295/18, 263/24, 307/32

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/CH00/00384

(22) Internationales Anmeldedatum:

13. Juli 2000 (13.07.2000)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

1401/99

29. Juli 1999 (29.07.1999) CF

44/00

11. Januar 2000 (11.01.2000)

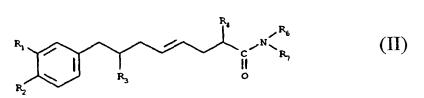
CH

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): SPEEDEL PHARMA AG [CH/CH]; Petersgraben 35, CH-4051 Basel (CH).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): HEROLD, Peter [CH/CH]; Unterer Rheinweg 124, CH-4057 Basel (CH). STUTZ, Stefan [CH/CH]; Reichensteinerstrasse 19, CH-4053 Basel (CH). INDOLESE, Adriano [CH/CH]; Salinenstrasse 9, CH-4313 Möhlin (CH).

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: PRODUCTION OF N-SUBSTITUTED 2,7-DIALKYL-4-HYDROXY-5-AMINO-8-ARYL-OCTANOYLAMIDES

(54) Bezeichnung: HERSTELLUNG VON N-SUBSTITUIERTEN 2.7-DIALKYL-4-HYDROXY-5-AMINO-8-ARYL-OCTANO-YLAMIDEN



$$\begin{array}{c|c}
R_1 & & C & NH - R_5 \\
\hline
R_2 & & NH_2 & C & OH \\
\hline
R_3 & & NH_2 & OH & OH \\
\hline
R_4 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_5 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_6 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_7 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_8 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_3 & & NH_2 & OH & OH \\
\hline
R_6 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH \\
\hline
R_4 & & OH & OH \\
\hline
R_5 & & OH & OH \\
\hline
R_6 & & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH \\
\hline
R_4 & & OH & OH \\
\hline
R_5 & & OH & OH \\
\hline
R_6 & & OH & OH \\
\hline
R_1 & & OH & OH \\
\hline
R_2 & & OH & OH \\
\hline
R_3 & & OH & OH \\
\hline
R_4 & & OH & OH \\
\hline
R_5 & & OH & OH \\
\hline
R_6 & & OH & OH \\
\hline
R_7 & & OH & OH \\
\hline
R_8 & & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH \\
\hline
R_9 & & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH & OH \\
\hline
R_9 & & OH \\
\hline
R_9 &$$

Compounds of (57) Abstract: formula (I), wherein; R<sub>5</sub> represents  $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_6$  hydroxyalkyl,  $C_1$ - $C_6$  alkoxy- $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_6$ alkanoyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl.  $C_1-C_6$ aminoalkyl.  $C_1$ - $C_6$  alkylamino- $C_1$ - $C_6$ alkyl.  $C_1$ - $C_6$  dialkylamino- $C_1$ - $C_6$ alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkanoylamido-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>  $HO(O)C-C_1-C_6$ alkyl, alkyl,  $C_1-C_6$ alkylO-(O)C-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl,  $H_2N-C(O)-C_1-C_6$ alkyl.  $C_1-C_6$ alkyl-HN-C(O)-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl  $(C_1\hbox{-} C_6 \quad alkyl)_2N\hbox{-} C(O)\hbox{-} C_1\hbox{-} C_6 \quad alkyl,$ can be produced from compounds of formula (II), wherein: R<sub>1</sub> and R<sub>2</sub>, independent of one another, represent H. C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl. C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl halide, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkoxy. C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> or C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl, alkyloxy; R<sub>3</sub> represents C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl; R<sub>4</sub> represents C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl, and; R<sub>5</sub> represents C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> hydroxy-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkyl,  $C_1$ - $C_6$  alkanoyloxy- $C_1$ - $C_6$ alkyl, C1-C6 aminoalkyl, C1-C6

alkyl amino- $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_6$  dialkylamino- $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_6$  alkanoylamido- $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_1$ - $C_6$  alkyl,  $C_1$ - $C_1$ -C

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]



<sup>7</sup>O 01/09083

# WO 01/09083 A1



- (74) Anwalt: R.A. EGLI & CO; Horneggstrasse 4, Postfach. CH-8034 Zürich (CH).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM),

europäisches Patent (AT. BE. CH, CY, DE, DK, ES. FI, FR, GB, GR. IE. IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, Cl, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht:

Mit internationalem Recherchenbericht.

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

obtained with a high degree of purity when 2(S),7(R) diastereomers of formula (II) are used.

(57) **Zusammenfassung:** Aus Verbindungen der Formel (II), worin  $R_1$  und  $R_2$  unabhängig voneinander H,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy darstellen,  $R_3$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl bedeutet,  $R_4$  für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht, und  $R_5$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Hydroxyalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkanoyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkanoyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkanoyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkylox

Herstellung von N-substituierten 2,7-Dialkyl-4-hydroxy-5-amino-8-aryl-octanoylamiden.

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Eerstellung von Nsubstituierten 2,7-Dialkyl-4-hydro-xy-5-amino-8-aryl-octanoylamiden und ihren physiologisch verträglichen Salzen;
besonders von N-(3-Amino-2,2-dimethyl-3-oxopropyl)-2,7-di(1methylethyl)-4-hydroxy-5-amino-8-[4-me-thoxy-3-(3-methoxypropoxy)phenyl]octanamiden und ihren physiologisch verträglichen Salzen, ganz besonders von 2(S),4(S),5(S),7(S)-N-(3Amino-2,2-dimethyl-3-oxopropyl)-2,7-di(1-methylethyl)-4-hydroxy-5-amino-8-[4-methoxy-3-(3-methoxypropoxy)phenyl]octanamid und ihren physiologisch verträglicher Salzen; und neue
im mehrstufigen Verfahren als Zwischenprodukte verwendete
Zwischenprodukte.

15

In der EP-A-O 678 503 werden d-Amino-g-hydroxy-w-arylalkancarbonsäureamide beschrieben, die Reninhemmende Eigenschaften aufweisen und als antihypertensive Mittel in pharmazeutischen Zubereitungen verwendet werden können. Die beschriebenen Herstellungsverfahren sind hinsichtlich der Anzahl von Verfahrensstufen und Ausbeuten unbefriedigend und nicht für ein industrielles Verfahren geeignet. Nachteilig bei diesen Verfahren ist auch, dass reine Diastereomere in zu geringen Gesamtausbeuten erhältlich sind.

25

Es wurde nun überraschend gefunden, dass man diese Alkancarbonsäureamide sowohl in hohen Gesamtausteuten als auch in
hoher Reinheit, sowie gezielt reine Diastereomere erhält,
wenn man die Doppelbindung von 2,7-Dialkyl-8-aryl-4octenoylamiden gleichzeitig in 5-Stellung halogeniert und in
4-Stellung unter Lactonisierung hydroxyliert, das Halogen
mit Azid ersetzt, das Lacton amidiert und dann das Azid in
die Amingruppe überführt.

Ein erster Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I,

$$\begin{array}{c|c} R_1 & & \\ \hline \\ R_2 & & \\ \hline \\ R_3 & & \\ \hline \\ NH_2 & & \\ \hline \\ O & \\ NH-R_5 \\ \hline \\ O & \\ \end{array}$$

5

worin

R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyloxy darstellen, R. C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl bedeutet,

10 R<sub>4</sub> für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht, und R<sub>5</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkanoyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Dialkyla-mino-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkanoylamido-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, HO(O)C-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylo-(O)C-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, H<sub>2</sub>N-C(O)-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-HN-C(O)-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl)<sub>2</sub>N-C(O)-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl darstellt, dadurch gekennzeichnet, dass man

a) eine Verbindung der Formel II

$$\begin{array}{c|c}
F_{i} \\
C \\
N \\
E_{i}
\end{array}$$
(II),

20 worin

Ro Co-Co-Alkyl darstellt, Ro Co-Co-Alkyl oder Co-Co-Alkoxy bedeutet, oder Ro und Ro zusammen gegebenenfalls mit Co-Co-Alkyl, Phenyl oder Benzyl substituiertes Tetramethylen, Pen-tamethylen, 3-Oxa-1,5-Pentylen oder -CH2CH2O-C(O)- sind, mit einem Halogenierungsmittel in Gegenwart von Wasser und gegebenenfalls einer Säure zu einer Verbindung der Formel III umsetzt,

worin X für Cl, Br oder I steht,

5

b) die Verbindung der Formel III mit einem Azidierungsmittel zu einer Verbindung der Formel IV umsetzt,

$$\begin{array}{c} P_{1} \\ P_{2} \\ \end{array}$$

10

c) danach die Verbindung der Formel IV mit einem Amin der Formel  $R_5\text{--}NH_2$  zu einer Verbindung der Formel V umsetzt,

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & & & \\
R_2 & N_3 & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
NH - E_1 \\
0
\end{array}$$

$$(V),$$

15

und

 d) zur Herstellung der Verbindung der Formel I die Azidgruppe der Verbindung der Formel V zur Amingruppe
 20 reduziert, und dann die Verbindungen der Formel I isoliert, gegebenenfalls unter Zugabe einer salzbildenden Säure.

 $R_{\rm i}$  und  $R_{\rm i}$  können als Alkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 1 bis 4 C-Atome enthalten. Beispiele sind Methyl,

WO 01/09083

Ethyl, n- und i-Propyl, n-, i- und t-Butyl, Pentyl und Hexyl.

R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> können als Halogenalkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 1 bis 4, besonders bevorzugt 1 oder 2 C-Atome enthalten. Beispiele sind Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, 2-Chlorethyl und 2,2,2-Trifluorethyl.

- 10 R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> können als Alkoxy linear oder verzweigt sein und bevorzugt 1 bis 4 C-Atome enthalten. Beispiele sind Methoxy, Ethoxy, n- und i-Propyloxy, n-, i- und t-Butyloxy, Pentyloxy und Hexyloxy.
- 15 R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> können als Alkoxyalkyl linear oder verzweigt sein. Die Alkoxygruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 und besonders 1 oder 2 C-Atome, und die Alkylgruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 C-Atome. Beispiele sind Methoxymethyl, 1-Methoxyeth-2-yl, 1-Methoxyprop-3-yl, 1-Methoxybut-4-yl, Methoxypentyl,
- 20 Methoxyhexyl, Ethoxymethyl, 1-Ethoxyeth-2-yl, 1-Ethoxyprop-3-yl, 1-Ethoxybut-4-yl, Ethoxypentyl, Ethoxyhexyl, Propyloxymethyl, Butyloxymethyl, 1-Propyloxyeth-2-yl und 1-Butyloxyeth-2-yl.
- 25 R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> können als C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyloxy linear oder verzweigt sein. Die Alkoxygruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 und besonders 1 oder 2 C-Atome, und die Alkyloxygruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 C-Atome. Beispiele sind Methoxymethyloxy, 1-Methoxyeth-2-yloxy, 1-Methoxyprop-3-yloxy, 1-
- Methoxybut-4-yloxy, Methoxypentyloxy, Methoxyhexyloxy, Ethoxymethyloxy, 1-Ethoxyeth-2-yloxy, 1-Ethoxyprop-3-yloxy, 1-Ethoxybut-4-yloxy, Ethoxypentyloxy, Ethoxyhexyloxy, Propyloxymethyloxy, Butyloxymethyloxy, 1-Propyloxyeth-2-yloxy und 1-Butyloxyeth-2-yloxy.

In einer bevorzugten Ausführungsform bedeutet  $R_1$  Methoxyoder Ethoxy- $C_1$ - $C_4$ -Alkyloxy, und  $R_2$  stellt bevorzugt Methoxy oder Ethoxy dar. Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$  1-Methoxyprop-3-yloxy und  $R_2$  Methoxy bedeuten.

R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> können als Alkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 1 bis 4 C-Atome enthalten. Beispiele sind Methyl, Ethyl, n- und i-Propyl, n-, i- und t-Butyl, Pentyl und 10 Hexyl. In einer bevorzugten Ausführungsform stellen in den Verbindungen der Formel I R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> je Isopropyl dar.

R<sub>5</sub> kann als Alkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 1 bis 4 C-Atome enthalten. Beispiele für Alkyl sind zuvor 15 angegeben worden. Bevorzugt sind Methyl, Ethyl, n- und i-Propyl, n-, i- und t-Butyl.

R<sub>5</sub> kann als C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Hydroxyalkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 2 bis 6 C-Atome enthälten. Einige Beispiele sind 2-Hydroxyethy-1-yl, 2-Hydroxyprop-1-yl, 3-Hydroxyprop-1-yl, 2-, 3- oder 4-Hydroxybut-1-yl, Hydroxypentyl und Hydroxyhexyl.

R<sub>5</sub> kann als C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl linear oder verzweigt sein. Die Alkoxygruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 C-Atome und die Alkylgruppe bevorzugt 2 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind 2-Methoxyethy-1-yl, 2-Methoxyprop-1-yl, 3-Methoxyprop-1-yl, 2-, 3- oder 4-Methoxybut-1-yl, 2-Ethoxyethy-1-yl, 2-Ethoxyprop-1-yl, 3-Ethoxyprop-1-yl, und 2-, 3- oder 4-30 Ethoxybut-1-yl.

 $R_5$  kann als  $C_1$ - $C_6$ -Alkanoyloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl linear oder verzweigt sein. Die Alkanoylgruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 C-Atome und die Alkylgruppe bevorzugt 2 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind Formyloxymethyl, Formyloxyethyl, Acetyloxyethyl, Propionyloxyethyl und Butyroyloxyethyl.

 $R_5$  kann als  $C_1$ - $C_6$ -Aminoalkyl linear oder verzweigt sein und bevorzugt 2 bis 4 C-Atome enthalten. Einige Beispiele sind 2- Aminoethyl, 2- oder 3-Aminoprop-1-yl und 2-, 3- oder 4-Aminobut-1-yl.

5

Rs kann als C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Dialkyl-amino-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl linear oder verzweigt sein. Die Alkylamino-gruppe enthält bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylgruppen und die Alkyl-gruppe bevorzugt 2 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind 2-10 Methylaminoeth-1-yl, 2-Dimethylaminoeth-1-yl, sind 2-Ethyl-aminoeth-1-yl, 2-Ethylaminoeth-1-yl, 3-Methylaminoprop-1-yl, 3-Dimethylaminoprop-1-yl, 4-Methylaminobut-1-yl und 4-Dimethylaminobut-1-yl.

15 R<sub>5</sub> kann als C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkanoylamido-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl linear oder verzweigt sein. Die Alkanoylgruppe enthält bevorzugt 1 bis 4 C-Atome und die Alkylgruppe bevorzugt 1 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind 2-Formamidoeth-1-yl, 2-Acetamidoeth-1-yl, 3-Propionylamidoeth-1-yl und 4-Butyroylamidoeth-1-yl.

20

 $R_5$  kann als  $HO(O)C-C_1-C_2-C_3$  linear oder verzweigt sein, und die Alkylgruppe enthält bevorzugt 2 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind Carboxymethyl, Carboxyethyl, Carboxypropyl und Carboxybutyl.

25

Rg kann als C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-AlkylO-(O)C-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl linear oder verzweigt sein, und die Alkylgruppen enthalten bevorzugt unabhängig voneinander 1 bis 4 C-Atome. Einige Beispiele sind Methoxycarbonylmethyl, 2-Methoxycarbonyleth-1-yl, 3-Methoxycarbonylprop-1-yl, 4-Methoxycarbonylbut-1-yl, Ethoxycarbonylmethyl, 2-Ethoxycarbonyleth-1-yl, 3-Ethoxycarbonylprop-1-yl, 4-Ethoxycarbonylbut-1-yl.

 $R_5$  kann als  $H_2N-C(0)-C_1-C_2$ -alkyl linear oder verzweigt sein, und die Alkylgruppe enthält bevorzugt 2 bis 6 C-Atome. Einige Beispiele sind Carbamidomethyl, 2-Carbamidoeth-1-yl,

2-Carbamido-2,2-dimethyleth-1-yl, 2- oder 3-Carbamidoprop-1-yl, 2-, 3- oder 4-Carbamidobut-1-yl, 3-Carbamido-2-methyl-prop-1-yl, 3-Carbamido-1,2 -dimethylprop-1-yl, 3-Carbamido-3-methylprop-1-yl, 3-Carbamido-2,2-dimethylprop-1-yl, 2-, 3-, 4-oder 5-Carbamidopent-1-yl, 4-Carbamido-3,3- oder -2,2-dimethylbut-1-yl.

 $R_{\rm f}$  kann als  $C_1-C_6-Alkyl-HN-C(O)-C_1-C_6-alkyl$  oder  $(C_1-C_6-Alkyl)_2N-C(O)-C_1-C_6-alkyl$  linear oder verzweigt sein, und die  $C_6-Alkyl$  linear oder verzweigt sein, und die  $C_6-Alkyl$  linear oder verzweigt sein, und die  $C_6-Alkyl$  linear oder  $C_6-Alkyl$ 

15

Eine bevorzugte Untergruppe von Verbindungen der Formel I ist jene, worin  $R_1$   $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyloxy bedeutet,  $R_1$   $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy darstellt,  $R_3$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl ist,  $R_4$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeutet und  $R_5$  für gegebenenfalls N-monooder N-di- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes  $H_2$ NC(O)- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl steht.

Eine bevorzugtere Untergruppe von Verbindungen der Formel I ist jene, worin R<sub>1</sub> Methoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyloxy bedeutet, R<sub>2</sub> Methoxy oder Ethoxy darstellt, R<sub>3</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl ist, R<sub>4</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeutet und R<sub>5</sub> für H<sub>2</sub>NC(O)-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl steht.

Eine ganz besonders bevorzugte Verbindung der Formel I ist jene, worin  $R_1$  3-Methoxy-prop-3-yloxy bedeutet,  $R_2$  Methoxy 30 darstellt,  $R_3$  und  $R_4$  für 1-Methyleth-1-yl stehen, und  $R_4$  Hanc (O) - [C (CH<sub>3</sub>)<sub>1</sub>]-CH<sub>1</sub>- darstellt.

Die Verbindungen der Formel I weisen 4 stereogene C-Atome auf. Erfindungsgemäss werden alle möglichen Diastereomere und beliebige Mischungen umfasst. Bevorzugt sind die 2(S),4(S),5(S),7(S)-Diastereomeren der Formel Ia

$$\begin{array}{c|c} R_1 & OH & R_4 \\ \hline \\ R_2 & NH_2 & O \end{array} \qquad (Ia),$$

worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  und  $R_5$  die zuvor angebenen Bedeutungen 5 haben, einschliesslich der Bevorzugungen.

Ganz besonders bevorzugt ist die Verbindung der Formel Ib

$$CH_{3}O - (CH_{2})_{3} - O \longrightarrow H_{3}C \longrightarrow CH_{2} \longrightarrow CH_{2} \longrightarrow CH_{2} \longrightarrow CH_{3} \longrightarrow$$

10

Die gewünschten Diastereomere können durch chromatographische Methoden oder fraktionierte Kristallisation aus den Gemischen isoliert oder mittels asymmetrischer Synthese erhalten werden.

15

Re und Re in Formel II können als Alkyl verzweigt und bevorzugt linear sein und bedeuten bevorzugt C:-C:-Alkyl, zum Beispiel Methyl oder Ethyl. Re kann als Alkoxy bevorzugt linear sein und ist bevorzugt C:-C:-Alkoxy, zum Beispiel Methoxy oder Ethoxy. Re und Re zusammen sind bevorzugt Tetramethylen, -CH:CH:-O-C(O)- oder -CH(CH:C:H:)CH:-O-C(O)-.

Die einzelnen Verfahrensstufen können in Gegenwart von Lösungsmittel durchgeführt werden. Geeignete Lösungsmittel sind Waser und organische Lösungsmittel, besonders polare organische Lösungsmittel, die auch als Gemische von wenigstens zwei Lösungsmitteln verwendet werden können. Beispiele für Lösungsmittel sind Kohlenwasserstoffe (Petrolether, Pentan, Hexan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Benzol,



Toluol, Xylol), Halogenkohlenwasserstoff (Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorethan, Chlorbenzol); Ether (Diethyl-Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Ethylenglykoldimethyl- oder diethylether); Carbonsaureester und (Essigsäuremethylester, Essigsäureethylester, Propionsäuremethylester, Valerolacton); N,N-substituierte Carbonsäureamide und Lactame (Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon); Ketone (Aceton, Methylisobutylketon, Cyclohexanon); Sulfoxide und Sulfone (Dimethylsulfoxid, Dimethylsulfon, Tetramethylensulfon); Alkohole 10 (Methanol, Ethanol, n- oder i-Propanol, n-, i- oder t-Butanol, Pentanol, Hexanol, Cyclohexanol, Cyclohexandiol, Hydroxymethyl- oder Dihydroxymethylcyclohexan, Benzylalkohol, Ethylenglykol, Diethylenglykol, Propandiol, Butan-15 diol, Ethylenglykolmonomethyl- oder monoethylether, Diethylenglykolmonomethyl- oder monoethylether; Nitile (Trimethyl-, (Acetonitril, Propioniril); tertiäre Amine Tripropyl- und Tributylamin, Pyridin, Triethyl-, Methylpyrrolidin, N-Methylpiperazin, N-Methylmorpholin) und organische Säuren (Essigsäure, Ameisensäure). 20

# Verfahrensstufe a)

Geeignete Chlorierungs-, Bromierungs und Iodierungsmittel sind elememtares Brom und Iod, insbesondere N-Chlor-, N-Brom- und N-Iodcarbonsäureamide und -dicarbonsäureimide. Bevorzugt sind N-Chlor-, N-Brom- und N-Iodphthalimid und besonders Chlor-, N-Brom- und N-Iodsuccinimid, sowie Tertiärbutylhypochlorit und N-hälogenierte Sulfonamide und -imide, zum Beispiel Chloramin T. Die Reaktion wird vorteilhaft in organischen Lösungsmitteln durchgeführt. Die Reaktionstemperatur kann zum Beispiel von etwa -70 °C bis Raumtemperatur und vorzugsweise -30 °C bis 10 °C betragen. Carbonsäureamide werden vorteilhaft in Gegenwart von anorganischen oder organischen Säuren, wenigstens äquimolaren Mengen Wasser laktonisiert und wassermischbaren Lösungsmitteln, zum Beispiel Tetrahydrofuran oder Dioxan umgesetzt. Geeignete Säuren sind

WO 01/09083

zum Beispiel Ameisensäure, Essigsäure, Methansulfonsäure, Trifluoressigsäure, Trifluormethansulfonsäure, Toluolsulfonsäure, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, Halogenwasserstoffsäuren, saure Ionenaustauschharze, auf festen Trägern immobilisierte Säuren.

5 Wasser wird im allgemeinen in wenigstens äquimolaren Mengen eingesetzt.

Wenn man in dieser Verfahrensstufe Verbindungen der Formel IIa

10

$$\begin{array}{c|c}
R_{1} & & \\
R_{2} & & \\
R_{3} & & \\
\end{array}$$
(IIa)

einsetzt, erhält man Verbindungen der Formel IIIa

15 
$$P_{x_{3}} = X$$
 (IIIa).

#### Verfahrensstufe b)

Geeignete Azidierungsmittel sind zum Beispiel Metallazide, besonders Erdalkalimetallazide und Alkalimetallazide, sowie 20 Silylazide. Besonders bevorzugte Azidierungsmittel sind Lithiumazid, Natriumazid und Kaliumazid. Die Reaktion kann in organischen Lösungsmitteln, vorteihaft in wassermischbaren Lösungsmitteln in Abmischung mit Waser durchgeführt werden, wie zum Beispiel Alkoholen oder Ethern (Methanol, Ethanol, Ethylenglykol, Diethylenglykol, Diethylenglykolmonomethyl- oder -ethylether, Diethylether, Tetrahydrofuran, Dioxan). Die Reaktionstemperatur kann zum Beispiel etwa 20 °C bis 150 °C und vorzugsweise 50 °C bis 120 °C betragen. Es

kann zweckmässig sein, Phasentransferkatalysatoren mit zu verwenden. Herstellung und synthetische Verwendung von Aziden sind zum Beispiel von E. F. V. Scriven in Chemical Reviews, Vol. 88 (1988), Seiten 298 bis 317 beschrieben.

5

Wenn man Verbindungen der Formel IIIa einsetzt, erhält man Verbindungen der Formel IVa

$$R_{1} = R_{2} = N_{3}$$

$$R_{2} = N_{3}$$

$$R_{3} = N_{3}$$

$$R_{3} = N_{3}$$

$$R_{4} = N_{3}$$

$$R_{3} = N_{3}$$

$$R_{4} = N_{3}$$

$$R_{3} = N_{3}$$

$$R_{4} = N_{3}$$

$$R_{4} = N_{3}$$

10

#### Verfahrensstufe c)

Die Umsetzung der Verbindungen der Formel IV oder IVa mit einer Verbindung R:NH: unter Oeffnung des Lactonringes wird zweckmässig in Gegenwart von Alkoholen oder Aminen durchgeführt, die aktivierte Carbonsäureester oder Carbonsäureamide zu bilden vermögen. Solche Verbindungen sind allgemein bekannt. Es kann sich um 2-Hydroxypyridin, N-Hydroxycarbonsäureamide und -imide, sowie Carbonsäureimide (N-Hydroxysuccinimid) handeln. Als Lösungsmittel verwendet man organische Lösungsmittel, vorteilhaft tertiäre Amine, zum Beispiel Trimethyl- oder Triethylamin. Die Reaktionstemperatur kann zum Beispiel etwa 40 °C bis 150 °C und vorzugsweise 50 °C bis 120 °C betragen.

25 Wenn man Verbindungen der Formel IVa einsetzt, erhält man bei der Umsetzung Verbindungen der Formel Va

#### Verfahrenstufe d)

Die Reduktion der Azidgruppe zur Amingruppe in den Verbindungen der Formeln V oder Va erfolgt in an sich bekannter Weise (siehe Chemical Reviews, Vol. 88 (1988), Seiten 298 5 bis 317 ) zum Beispiel unter Verwendung von Metallhydriden oder zweckmässiger katalytisch mit Wasserstoff in Gegenwart von homogenen (Wilkinson-Katalysator) oder heterogenen Katalysatoren, zum Beispiel Raney-Nickel oder Edelmetallkatalysatoren wie Platin oder Palladium gegebenenfalls auf Trägermaterialien wie Kohlenstoff. Die Hydrierung kann auch 10 gegebenenfalls katalytisch unter Transferbedingungen, Beispiel mit Ammoniumformiat als Wasserstoffdonor durchgeführt werden. Als Lösungsmittel verwendet man vorteilhaft organische Lösungsmittel. Die Reaktionstemperatur kann zum 15 Beispiel etwa von 0 °C bis 200 °C und vorzugsweise 10 °C bis 100 °C betragen. Die Hydrierung kann bei Normaldruck oder erhöhtem Druck bis zum Beispiel 100 bar, bevorzugt bis zu 50 bar durchgeführt werden.

20 Wenn man Verbindungen der Formel Va einsetzt, erhält man Verbindungen der Formel Ia.

Die Verbindungen der Formel I können in an sich bekannter Weise durch Behandlung mit mono- oder mehrbasischen, anor- ganischen oder organischen Säuren in Additionssalze übergeführt werden. Bevorzugt sind Hemifumarate.

Die Halolaktonisierung der Verfahrensstufe a), die Azidierung der Verfahrensstufe b) und die Azidreduktion der Verfahrensstufe d) sind von P. Herold im Journal of Organic Chemistry, Vol. 54 (1989), Seiten 1178-1185 beschrieben.

Die Zwischenprodukte der Formeln II, IIa, III und IIIa sind neu und stellen weitere Gegenstände der Erfindung dar.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind somit Verbindungen der Formel II

$$\begin{array}{c|c} R_1 & & \\ & & \\ \hline \\ R_2 & & \\ \hline \\ R_3 & & \\ \hline \end{array}$$

5

und insbesondere der Formel IIa

oder  $-CH(CH_2C_0H_1)CH_2-O-C(O)-.$ 

$$\begin{array}{c} R_1 \\ C \\ R_2 \end{array}$$

worin R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R. und R- die zuvor angegebenen Bedeutungen haben, einschliesslich der Bevorzugungen. Besonders bevorzugt bedeutet R<sub>1</sub> 1-Methoxy-prop-3-yloxy, steht R<sub>2</sub> für Methoxy, stellen R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> Isopropyl dar und bedeutet R<sub>2</sub> Methyl oder Ethyl, steht R- für Methyl, Ethyl oder Methoxy, oder bedeuten R<sub>4</sub> und R- zusammen Tetrametylen, Pentamethylen

Ein anderer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der

20

Formel III

und bevorzugt Verbindungen der Formel IIIa

worin R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und X die zuvor angegebenen Bedeutungen 5 haben, einschliesslich der Bevorzugungen. Besonders bevorzugt bedeutet R<sub>1</sub> 1-Methoxy-prop-3-yloxy, steht R<sub>2</sub> für Methoxy, stellen R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> Isopropyl dar und bedeutet X Cl, Br oder I.

10 Die Verbindungen der Formel II sind erhältlich, indem man eine Verbindung der Formel VI

$$R_{2}$$
 (VI),

15 als Racemat oder Enantiomere, mit einer Verbindung der Formel VII, als Racemat oder Enantiomere,

$$z \xrightarrow{0 \atop |C| \atop |R_i|} C \xrightarrow{NR_iR_i} (VII),$$

20 worin R<sub>i</sub> bis R<sub>4</sub>, R. und R- die die zuvor angegebenen Bedeutungen haben, einschliesslich der Bevorzugungen, Y Cl, Br oder I und Z Cl, Br oder I bedeuten, in Gegenwart eines Alkali- oder Erdalkalimetalls umsetzt. Y und Z bedeuten bevorzugt Br und besonders Cl.

oder umgekehrt.

Die Kopplung von Grignardreagentien mit Alkenylhalogeniden in einem Ether wie zum Beispiel Tetrahydrofuran oder Dioxan

PCT/CH00/00384

als Lösungsmittel in Gegenwart von katalytischen Mengen eins löslichen Metallkomplexes, zum Beispiel Eisenkomplexes wie 5 Eisenacetonylacetat, und in Gegenwart von mehr als äquimolastabilisierenden Metallkomplexe eines die Mengen Lösungsmittels, zum Beispiel N-Methylpyrrolidon, wird von G. 1199-1200 (1998), Seiten Synthesis al. in Cahiez et beschrieben. Die Reaktionstemperatur kann zum Beispiel -50 bis 80 °C, bevorzugt -20 bis 50 °C betragen. Katalytische Mengen kann zum Beispiel 0,1 bis 20 Gew.-% bedeuten, bezogen auf eine Verbindung der Formel VII. Zweckmässig wird die Umsetzung so geführt, dass man zunächst eine Verbindung der eine Grignardverbindung (zum Beispiel mit Formel VI in Magnesium) umwandelt und dann eine Lösung der Verbindung der 15 Formel VII, Metallkomplex und N-Methylpyrrolidon

Es wurde überraschend gefunden, dass es vorteilhaft ist, wenn man nur katalytische Mengen eines die Metallkomplexe 20 stabilisierenden Lösungsmittels, zum Beispiel N-Methylpyrrolidon verwendet. Katalytische Mengen kann zum Beispiel 1 bis 10 Mol-%, bevorzugt 1 bis 5 Mol-%, bezogen auf die Verbindungen der Formeln VI oder VII.

25

30

35

10

Verbindungen der Formel VI in Form ihrer Racemate oder Enantiomeren sind bekannt oder nach analogen Verfahren herstellbar. Man kann zum Beispiel  $R_1R_2$ -Phenylaldehyd mit  $R_3$ -Diethoxyphosphorylessigsäureester zu  $2-R_3-3-(R_1R_2-Phenyl)-acrylsäure$ estern umsetzen, diese zu entsprechenden Propionsäureestern hydrieren, dann die Estergruppe verseifen und die Carbonsäure zum Alkohol reduzieren, und schliesslich die Hydroxylgruppe mit Halogen substituieren. Enantiomere sind über eine Racematspaltung der Carbonsäuren mit zum Beispiel Chinin, oder über eine enzymatische Racematspaltung der entsprechenden Carbonsäureester erhältlich. Einzelheiten sind in den Beispielen beschrieben. Eine mögliche asymmetrische Synthese von Verbindungen der Formel VI ist in der EP-A-0 678 503 beschrieben.

5 Die Verbindungen der Formel VII in Form ihrer Racemate oder Enantiomeren sind neu und ein weiterer Gegenstand der Erfindung. Ihre Herstellung kann durch Umsetzung von metalliertem Isovaleriansäureestern (zum Beispiel Lithium-Isovaleriansäureestern) mit 1,3-Tanshalogenpropen, anschliessender 10 Halogenierung der gebildeten Carbonsäure zum Säurehalogenid und Umsetzung mit einem sekundären Amin erfolgen. Die Kopplung von Isovaleriansäure mit Tans-1,3-halogenpropen kann nach der von D. A. Evans in Asymmetric Synthesis, Vol. 3, 1984 (Academic Press Inc.), Seiten 2-110 beschriebenen 15 asymmetrisch durchgeführt werden. Weitere Einzelheiten sind in den Beispielen beschrieben. Enantiomere sind über eine Racematspaltung der Carbonsäuren mit zum Beispiel Cinchonidin, oder über eine enzymatische Racematspaltung der entsprechenden Carbonsäureester erhältlich. Einzelheiten sind 20 in den Beispielen beschrieben.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel VII in Form ihrer Racemate oder Enantiomeren

und bevorzugt Verbindungen der Formel VIIa

$$Z \xrightarrow{O}_{R_{1}}^{O}_{NR_{n}R_{7}}$$
 (VIIa),

worin  $R_4$ ,  $R_6$  und  $R_7$  die die zuvor angegebenen Bedeutungen haben, einschliesslich der Bevorzugungen, und Z für Cl, Br oder I und bevorzugt für Cl steht.

5 Mit der Wahl der Zwischenprodukte der Formel II können die an sich komplexen Verbindungen der Formel I in konvergenter und einfacher Weise hergestellt werden, was speziell auch für eine enantio- beziehungsweise diastereoselektive Synthese gilt. Die Gesamtausbeute über die Verfahrensstufen a) bis d) kann bis zu 25% und sogar 30% und mehr betragen, was eine industrielle Anwendung ermöglicht.

Die nachfolgenden Beispiele erläutern die Erfindung näher.

15

# A) Herstellung von Verbindungen der Formel VI

$$CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$$
 $CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{3})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{3})_{3}O$ 

$$CH_{3}O\left(CH_{2}\right)_{3}O \longrightarrow CH\left(CH_{3}\right)_{2}$$

$$CH_{3}O \longrightarrow CH\left(CH_{3}\right)_{3}O \longrightarrow CH\left(CH_{3}$$

# Beispiel Al:

Zu einer Mischung von 18,8 g Kalium-tert.-butylat und 360 ml Tetrahydrofuran wird während 20 Minuten bei Raumtemperatur eine Lösung von 44,5 g 2-(Diethoxy-phosphoryl)-3-methyl-5 buttersäure-ethylester in 60 ml Tetrahydrofuran zugetropft. Nach weiteren 30 Minuten wird eine Lösung von 25,0 g 4-Methoxy-3-(3-methoxy-propoxy)-benzaldehyd (EP 0 678 503) in 100 ml Tetrahydrofuran zugetropft. Nach 14 Stunden wird das Reaktionsgemisch am Rotationsverdampfer (Rotavapor) einge-10 engt und der Rückstand zwischen Diethylether (3 x), Wasser (1x) und gesättigter wässriger Natriumchloridlösung extra-Die vereinigten organischen Phasen werden Natriumsulfat getrocknet, filtriert und am Rotavapor eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie 15 (SiO 60F / Essigsäureethylester (Essigester) / Hexan 2:3) die Titelverbindung Al als leicht gelbliches Oel erhalten  $(28, 4 \text{ g}, 75 \text{ %}): ^{1}\text{H-NMR} (400 \text{ MHz}, \text{CDCl}_{3}, \delta): 1,15 - 1,42 \text{ (m,}$ 9H), 2,12 (m, 2H), 2,70 - 3,30 (m, 1H), 3,40 (s, 3H), 3,60(m, 2H), 3,85 - 4,35 (m, 7H), 6,40 - 7,50 (m, 4H) ppm.

20

#### Beispiel A2:

26 g Al werden in Gegenwart von 13 g RaNi in 500 ml Ethanol für 6 Stunden bei Raumtemperatur und Normaldruck hydriert. Das Reaktionsgemisch wird filtriert und am Rotavapor eingeengt. Aus dem Rückstand wird mittels Flaschromatographie (SiO<sub>2</sub> 60F/Essigester/Hexan 1:1) die Titelverbindung A2 als farbloses Oel erhalten( 24,7 g, 94 %): <sup>1</sup>H-NMR (400Hz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 1,00 (d, 3H), 1,04 (d, 3H), 1,13 (t, 3H), 1,92 (m, 1H), 2,12 (m, 2H), 2,47 (m, 1H), 2,80 (m, 2H), 3,38 (s, 3H), 3,60 (t, 2H), 3,82 (s, 3H), 4,05 (m, 2H), 4,12 (t, 2H), 6,68 - 6,80 (m, 3H) ppm.

### Beispiel A3:

Eine Mischung aus 27 g A2, 60 ml Ethanol und 60 ml 2N Natronlauge wird während 24 Stunden am Rückfluss gerührt. Das Reaktionsgemisch wird in 100 ml Wasser aufgenommen und mit Diethylether (2 x 200 ml) gewaschen. Die wässrige Phase

wird mit 2N Salzsäure angesäuert und mit Essigester (4x) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Natriumsulfat getrocknet, filtriert und am Rotavapor eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO<sub>2</sub> 60F / Dichlormethan / Methanol 20:1) die Titelverbindung A3 als leicht gelbliches Oel erhalten (23,1 g, 93 %):  ${}^{1}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,90 - 1,00 (m, 6H), 1,80 (m, 1H), 1,95 (m, 1H), 1,95 (m, 1H), 2,35 (m, 1H), 2,70 (m, 2H), 3,30 (s, 3H), 3,50 (t, 2H), 3,75 (s, 3H), 3,98 (t, 2H), 6,60 - 6,90 (m, 3H), 11,95 (s, 1H) ppm.

Beispiel A4: Racematspaltung von Verbindung A3

5,0 g A3 werden in 15 ml Isopropanol und 210 ml Diisopropylether gelöst. Nach Zugabe von 2,61 g Chinin und 1,235 ml Triethylamin wird das Gemisch unter Rühren im Oelbad auf 50 °C erwärmt. Das Oelbad wird sodann entfernt und die klare Lösung mit 220 mg fein pulverisiertem Salz von A4 mit Chinin angeimpft. Man rührt während 2 Stunden bei Raumtemperatur und anschliessend noch 2 Stunden unter Eiskühlung. Der 20 Niederschlag wird abfiltriert, mit 2 mal 50 ml eiskaltem Diisopropylether gewaschen und anschliessend im Vakuum bei 50 °C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Man erhält 4,22 g des angereicherten Salzes von A4 mit Chinin; Smp. 123 °C. Das so erhaltene Salz wird zwischen 250 ml Diethylether und 50 ml 1N HCl verteilt. Die wässrige Phase wird abgetrennt, die organische Phase mit gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, mit MgSO4 getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 2,22 g (44,4%) der angereicherten Verbindung A4.

30

25

10

$$CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$$
 $CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{3})_{2}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{3})_{3}O$ 
 $CH_{3}O(CH_{3})_{3}O$ 

# Beispiel A5:

Eine gerührte Lösung von 174 g 2R-[4-Methoxy-3-(3-methoxypropoxy)-benzyl]-3-methyl-butan-1-ol [EP 0678 503] und 1,3 1 Tetrachlorkohlenstoff wird auf 10° C gekühlt. Es werden 393 ml Trioctylphosphin zugetropft und die Reaktionslösung anschliessend 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Gemisch wird vollständig eingedampft und der Rückstand zwischen Methylenchlorid (3x) und Wasser (1x) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Magnesiumsulfat getrocknet , filtriert und eingedampft. Der Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO; 60F / Essigester - Hexan 1:9) gereinigt und nach Kristallisation (Hexan bei -50° C) die Titelverbindung A5 als weisser Feststoff erhalten (152,3 g, 82 %): Schmelzpunkt 51-52 °C;  $^{1}H-NMR$  (400 MHz, CDCl.,  $\delta$ ): 1,0 (m, 6H), 1,71 (m, 1H), 1,93 (m, 1H), 2,12 (m, 2H), 2,53 (m, 1H), 2,77 (m, 1H), 3,39 (s, 3H), 3,40 - 3,55 (m, 2H),3,71 (t, 2H), 3,87 (s, 3H), 4,13 (t, 2H), 6,65 - 6,85 (m, 3H) ppm.

20

15

10

#### B) Herstellung von Verbindungen der Formel VII

CH (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

$$B6: R = N (CH3)2$$

$$B7: R = N (C5H5)2
$$B9: R = N (CH3)$$

$$C(O) - R B8: R = N (OCH3) (CH3)$$$$

# Beispiel B1:

5 Eine gerührte Lösung von 24,9 ml Diisopropylamin und 240 ml Tetrahydrofuran wird auf minus 15 °C gekühlt und während 10 Minuten mit 100 ml 1,6 M n-Butyllithiumlösung (in Hexan) versetzt. Die Lösung wird 30 Minuten bei -15 °C nachgerührt und anschliessend wird während 30 Minuten eine Lösung von 10 24,1 ml Isovaleriansäureethylester in 80 ml Tetrahydrofuran zugetropft. Die Mischung wird weitere 5 Minuten bei  $-15^{\circ}$  C gerührt und dann nacheinander mit 19,5 g trans-1,3-Dichlorpropen und 2,4 g Natriumiodid versetzt. Das Reaktionsgemisch wird noch 16 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt und anschliessend mit 500 ml 10%-iger wässriger Ammoniumchlorid-15 lösung versetzt. Die Mischung wird mit Diethylether extrahiert (3x) und die organischen Phasen nacheinander mit Wasser (1x), 0,1 M Natriumthiosulfatlösung (1x) und Sole (lx) gewaschen. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Aus dem 20 Rückstand wird mittels Destillation die Titelverbindung B1 als farbloses Oel erhalten (24,8 g, 76 %).  $^{1}H-NMR$  (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,95 (m, 6H), 1,30 (t, 3H), 1,92 (m, 1H), 2,20 -2,40 (m, 3H), 4,20 (m, 2H), 5,80 - 6,10 (m, 2H) ppm.

25

# Beispiel B2:

Eine Lösung von 150,2 g B1, 500 ml Ethanol und 500 ml 2N Natronlauge wird während 18 Stunden am Rückfluss gerührt. Aus dem Reaktionsgemisch wird das Ethanol abgedampft, die wässrige Lösung mit 1N Salzsäure angesäuert und mit Diethylether (3x) extrahiert. Die organischen Phasen werden mit Magnesiumsulfat getrocknet und eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO<sub>2</sub> 60F / Dichlor-

- 22 -

methan / Methanol 20:1) die Titelverbindung B2 als leicht oranges Oel erhalten (83,7 g, 65 %).  $^{1}$ H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 1,03 (m, 6H), 1,98 (m, 1H), 2,20 - 2,45 (m, 3H), 5,80 - 6,10 (m, 2H) ppm.

5

Beispiel B3a: Racematspaltuing von Verbindung B2 5,0 g B2, 5,0 g Cinchonidin und 1,98 ml Triethylamin werden in 150 ml Tetrahydrofuran vorgelegt und während 15 Minuten unter Rückfluss gerührt. Das Oelbad wird entfernt und die klare Lösung mit einem Salz von B3 mit Cinchonidin ange-10 impft. Man rührt während 1 Stunde bei Raumtemperatur und anschliessend noch 1 Stunde unter Eiskühlung. Der Niederschlag wird abfiltriert, mit 2 mal 25 ml eiskaltem Aceton gewaschen und anschliessend im Vakuum bei 50 °C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Man erhält 6,16 g (46,3%) des angereicher-15 ten Salzes von B3 mit Cinchonidin; Schmelzpunkt 149 °C. Nach zweimaliger Umkristallisation aus Aceton erhält man 4,20 g (31,6%) des angereicherten Salzes von B3 mit Cinchonidin, Schmelzpunkt 155 °C. Das so erhaltene Salz wird zwischen 250 ml Diethylether und 50 ml 1N HCl verteilt. Die wässrige 20 Phase wird abgetrennt, die organische Phase mit gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, mit MgSO4 getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 1,58 g (31,6%) der angereicherten Verbindung B3 als farbloses Oel.

25

Beispiel B3b: Asymmetrische Synthese von B3
Zu einer bei 0° C gerührten Lösung von 155 g B4, 1,3 l
Tetrahydrofuran und 0,44 l Wasser werden während 15 Minuten
315 ml 30%-ige Wasserstoffperoxidlösung zugetropft. Das Reaktionsgemisch wird mit 22,1 g Lithiumhydroxid versetzt,
anschliessend das Kühlbad entfernt und dann 5 Stunden bei 0
- 20° C nachgerührt. Die Rekationsmischung wird wiederum auf
0° C gekühlt und während 30 Minuten eine Lösung von 350 g
Natriumsulfit in 1,4 l Wasser zugetropft. Durch Zugabe von
35 Natriumhydrogencarbonat wird auf pH 9,8 gestellt. Das Reaktionsgemisch wird klarfiltriert und aus dem Filtrat das

PCT/CH00/00384

Tetrahydrofuran abgedampft. Die erhaltene wässrige Lösung wird mit Methylenchlorid (3x 3 1) gewaschen. Die Wasserphase wird mit wässriger Salzsäure auf pH 3,.0 gestellt und dann mit Methylenchlorid (3x 21) extrahiert. Die organischen Phasen werden mit Magnesiumsulfat getrocknet und am Rotavapor eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Destillation die Titelverbindung B3 als farbloses Oel erhalten. (142 g, 87 %). H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 1,02 (m, 6H), 1,98 (m, 1H), 2,25 - 2,45 (m, 2H), 5,85 - 6,10 (m, 2H) ppm.

10

#### Beispiel B4:

g 4S-Benzyl-3-(3-methyl-butyryl)-290 Lösung von oxazolidin-2-one in 0,58 l Tetrahydrofuran wird auf -78 °C gekühlt und während 65 Minuten 1,14 l 1 M Lithiumhexamethyl-15 disilazid (in Tetrahydrofuran) zugetropft. Das Gemisch wird noch 1 Stunde bei -78 °C nachgerührt und anschliessend mit der vorbereiteten Lösung von trans-1-Chloro-3-iod-propen in Tetrahydrofuran versetzt. Man lässt die Temperatur auf 0 °C steigen und rührt noch weitere 20 Stunden nach. Das Reak-20 tionsgemisch wird mit 500 ml 10%-iger Ammoniumchloridlösung versetzt und mit Diethylether extrahiert (2x 1 1). organischen Phasen werden mit Wasser (1x 1 1) gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO: 60F / Essigester/Hexan 5:1) die Titelverbindung B4 als leicht oranges 25 Oel erhalten (582 g, 78 %).  $^{4}\text{H-NMR}$  (400 MHz, CDCl $_{8}$ ,  $\delta$ ): 0,85 (m, 6H), 2,02(m, 1H), 2,3-2,55(m, 2H), 2,75(m, 1H), 3,30(m, 1H), 3,88 (m, 1H), 4,18 (m, 2H), 4,70 (m, 1H), 5,80 -6,10 (m, 2H), 7,15 - 7,40 (m, 5H) ppm.

Herstellung von trans- 1-Chlor-3-iod-propen: Eine Lösung von 184.7 g trans-1,3-Dichlorpropen in 0,58 l Tetrahydrofuran wird mit 266,1 g Natriumiodid versetzt und unter Lichtausschluss während 30 Minuten bei Raumtemperatur gerührt. Das Gemisch wird klarfiltriert und das Filtrat roh eingesetzt.



Eine Lösung von 4,54 g B3 in 25 ml Toluol wird bei Raumtemperatur mit 4,42 ml Oxalylchlorid versetzt. Das Reaktionsgemisch wird 15 Minuten bei Raumtemperatur gerührt und anschliessend während 1 Minute mit 0,052 ml N,N-Dimethylformamid versetzt. Das Reaktionsgemisch wird zum Rückfluss erwärmt und 1 Stunde gerührt. Die Reaktionslösung wird eingedampft und der Rückstand destilliert. Man erhält die Titelverbindung B5 als farbloses Oel: (4,43 g, 88 %). H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 1,02 (d, 3H), 1,08 (d, 3H), 2,16 (m, 1H), 2,40 (m, 1H), 2,45 (m, 1H), 2,68 (m,1H), 5,80 - 6,10 (m, 2H) ppm.

# Beispiel B6:

6,10 (m, 2H) ppm.

- 15 Eine Lösung von 1,53 g Dimethylamin, 3,66 ml Pyridin und 25 ml Dichlormethan wird auf 0°C gekühlt und anschliessend 4,42 g B5 in 25 ml Dichlormethan bei 0 bis -10° C zugetropft. Das Reaktionsgemisch wird noch 2 Stunden bei 0°C weitergerührt und anschliessend am Rotavapor eingedampft.
- Der Rückstand wird zwischen Diethylether (2x) und 2N Salzsäure (3x), gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung (1x) und gesättigter Kochsalzlösung verteilt. Die organischen Phasen werden vereinigt, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird destilliert und die Titelverbindung B6 als farbloses Oel erhalten: (4,13 g, 89 %). [α]<sup>15</sup> t 7,3 (c l, Chloroform). H-NMR (400 MHz, CDCl), δ): 0,90 (d, 3H), 0,95 (d, 3H), 1,92 m, 1H), 2,20 2,30 (m, 1H), 2,35 2,50 (m, 2H), 2,98 (s,3H), 3,04 (s, 3H), 5,80 -
- Analog Beispiel B6 werden aus dem Säurechlorid B5 und den entsprechenden Aminen, die Derivate B7, B8 und B9 hergestellt.

# C) Herstellung von Verbindungen der Formel II

$$CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$$

$$CH_{3}O(CH_{3})_{2}$$

$$CH(CH_{3})_{2}$$

$$CH(CH_{3})_{2}$$

$$CH(CH_{3})_{3}O$$

$$CH(CH_{3})_{4}O$$

$$CH_{3}O(CH_{2})_{3}O$$
 $CH(CH_{3})_{2}$ 
 $CH(CH_{3})_{3}O$ 
 $C_{2}H_{5}$ 
 $C_{2}H_{5}$ 

10

# Beispiel C1:

Eine Mischung von 4,28 g Magnesium-Pulver und 50 ml Tetrahydrofuran wird auf 60 °C erwärmt und dann während 2 Minuten mit 0,30 ml 1,2-Dibromethan versetzt (sichtbare exotherme 5 Reaktion). Eine Lösung aus 13,85 g A5, 1,6 ml 1,2-Dibromethan und 130 ml Tetrahydrofuran wird während 15 Minuten bei 60 - 64° C zugetropft. Das Gemisch wird noch 30 Minuten am Rückfluss gerührt und anschliessend auf Raumtemperatur abgekühlt. Das Reaktionsgemisch wird unter Argon filtriert und das Filtrat in einem zweiten Reaktionsgefäss 10 auf -2 °C gekühlt. Eine Lösung von 13,43 g B4, 0.71 g Eisen (III)-acetylacetonat, 0,192 ml N-Methylpyrrolidon und 80 ml Tetrahydrofuran wird bei -2 bis 5 °C während 2 Minuten zugetropft. Das Reaktionsgemisch wird noch 10 Minuten bei 0 °C 15 nachgerührt und anschliessend mit 140 ml 2N Salzsäure versetzt. Man extrahiert mit Diethylether (2x) und wäscht die organischen Phasen nacheinander mit Wasser (1x) und gesättigter wässriger Natriumchloridlösung (lx). Die vereinigten organischen Phasen werden mit Natriumsulfat getrocknet, 20 filtriert und am Rotavapor eingedampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO: 60F / Diethylether / Hexan 1:1) die Titelverbindung C1 als farbloses Oel erhalten  $(13,7 \text{ g}, 59 \text{ %}): TLC R_{-} = 0,11 \text{ (Diethylether / Hexan 1:1); }^{1}H-$ NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,81 -0,90 (m, 6H), 0,97 (d, 6H), 25 1,52 (m, 1H), 1,70 (m, 1H), 1,84 - 1,91 (m, 1H), 1,93 - 2,03(m, 2H), 2,08 (m, 2H), 2,31 - 2,39 (m, 2), 2,41 - 2,59 (m,3H), 3,29 (dd, 1H), 3,36 (s, 3H), 3,57 (t, 2H), 3,80 (s, 3H), 3.78 - 3.85 (m, 1H), 4.03 - 4.16 (m, 4H), 4.67 (m, 1H), 5,37 - 5,5. (m, 2H), 6,63 (dd, 1H), 6,67 (d, 1H), 6,70 (d, 30 1H), 7,14 - 7,34 (m, 5H) ppm.

#### Beispiel C2:

Eine Mischung von 10,7 g Magnesium-Pulver und 120 ml Tetrahydrofuran wird auf 60 °C erwärmt und dann während 2 35 Minuten mit 0,74 ml 1,2-Dibromethan versetzt (sichtbare exotherme Reaktion). Eine Lösung aus 34,6 g A5, 4,0 ml 1,2-

Dibromethan und 320 ml Tetrahydrofuran wird während 15 Minuten bei 62 - 64 °C zugetropft. Das Gemisch wird noch 30 Minuten am Rückfluss gerührt und anschliessend auf Raumtemperatur abgekühlt. Das Reaktionsgemisch wird unter Argon 5 klarfiltriert und die erhaltene Grignardlösung während 10 Minuten zu einer Lösung von 20,4 g B4, 0,240 Methylpyrrolidon, 0,88 g Eisen (III)-acetylacetonat in 200 ml Tetrahydrofuran, bei - 5 bis 0°C, getropft. Das Reaktionsgemisch wird noch 15 Minuten bei 0 $^{\circ}$  C nachgerührt und anschliessend bei 0 bis 10°C mit 320 ml 2N Salzsäure 10 versetzt. Man extrahiert nun mit Diethylether (3x 500 ml) und wäscht die organischen Phasen nacheinander mit Wasser (1x 400 ml) und gesättigter wässriger Natriumchloridlösung (1x 400 ml). Die vereinigten organischen Phasen werden mit Natriumsulfat getrocknet, filtriert und am Rotavapor einge-15 dampft. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie  $(SiO_2 60F / Diethylether / Hexan 2:1) die Titelverbindung C2$ als leicht gelbliches Oel erhalten (36,2 g, 81 %): TLC R, = 0,09 (Diethylether / Hexan 2:1);  $^{1}$ H-NMR (500 MHz, CDCl $_{3}$ ,  $\delta$ ): 0.82 - 0.99 (m, 12H), 1.49 (m, 1H), 1.69 (m, 1H), 1.78 -20 1,98 (m, 3H), 2,10 (m, 2H), 2,17 - 2,41 (m, 5H), 2,92 (s, 2H)3H), 3,0 (s, 3H), 3,37 (s, 3H), 3,58 (t, 2H), 3,84 (s, 3H), 4,10 (t, 2H), 5,26 - 5,34 (m, 1H), 5,36 - 5,44 (m, 1H), 6,64(m, 2H), 6,78 (d, 1H) ppm.

Analog Beispiel C2 werden durch Umsetzen von der Verbindung A5 mit den Verbindungen B7, B8 und B9 die Verbindungen C3,

C4 und C5 hergestellt.

30

### D) Halolaktonisierung

# Beispiel D1:

Eine Lösung von 34,2 g C2 und 385 ml Tetrahydrofuran wird 10 mit 3,85 ml Wasser versetzt und unter Rühren auf 0°C gekühlt. Dann wird abwechslungsweise 10 mal 1,03 ml 42,5 %-ige o-Phosphorsäure und 10 mal 1,5 g N-Bromsuccinimid im Abstand von jeweils 3 Minuten zugegeben. Das Reaktionsgemisch wird noch 90 Minuten bei 0° C nachgerührt und anschliessend wäh-15 rend 10 Minuten in 600 ml auf 0 °C gekühlte Natriumhydrogensulfitlösung eingetragen. Die Mischung wird noch 15 Minuten bei 0 °C gerührt und anschliessend mit Diethylether (1x 11 und 2x 0.5 l) extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit 1N Salzsäure (1x 0.6 l), Wasser (1x 0.6 l), 20 gesättigter wässriger Natriumhydrogencarbonatlösung (1x 0.6 1) und Sole (1x 0.6 l) gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und am Rotavapor eingeengt. Aus dem Rückstand wird durch Kristallisation (Diisopropylether-Hexan 1:2 bei -25 °C) die Titelverbindung D1 als weisses Kristallisat erhalten (27,5 g, 72 %): Schmelzpunkt 48 - 49 °C; TLC R= 0,09 (Diethylsteher / Hexan 2:1);  $[\alpha]^{25}_{t_1} = 44,2$  (c 1, Chloroform); H-NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,85 - 1,07 (m, 12H), 1,57 - 1,65 (m, 1H), 1,79 - 2,00 (m, 3H), 2,07 - 2,27 (m, 6H), 2,62 (m, 1H), 2,75 (dd, 1H), 3,37 (s, 3H), 3,59 (t, 2H), 3,86 (s, 3H), 4,02 (m, 1H), 4,12 (t, 2H), 4,35 (m, 1H), 6,72 (dd, 1H), 6,75 (d, 1H), 6,81 (d, 1H) ppm. D1 kann in analoger Weise auch aus C3, C4 und C5 hergestellt werden.

#### Beispiel D2:

Eine Mischung von 1,72 g Cl, 36 ml Dichlormethan und 12 ml
15 Wasser wird mit 0,56 g N-Bromsuccinimid versetzt und während
24 Stunden bei 35 °C gerührt. Die organische Phase wird abgetrennt, mit 0,1 N Natriumthiosulfatlösung und Sole gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und am Rotavapor eingeengt. Aus dem Rückstand wird nach Flashchromatographie (SiO20 60F / Diethylether / Hexan 1:1) und Kristallisation (Diisopropylether/Hexan 1:2 bei -25 °C) die Titelverbindung Dl als
weisses Kristallisat erhalten (0,61 g, 41 %).

In ahnlicher Weise werden aus C2 die Derivate D2 und D3 25 erhalten:

- D2:  $^{1}H-NMR$  (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,85 1,07 (m, 12H), 1,57 1,66 (m, 1H), 1,69 1,93 (m, 3H), 2,04 2,26 (m, 6H), 2,62 (m, 1H), 2,77 (dd, 1H), 3,37 (s, 3H), 3,59 (t, 2H), 3,86 (s, 3H), 4,20 (m, 1H), 4,12 (t, 2H), 4,20 (m, 1H), 6,70 (dd, 1H), 6,73 (d, 1H), 6,80 (d, 1H) ppm.
- D3:  ${}^{1}\text{H-NMR}$  (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0,85 1,07 (m, 12H), 1,47 1,55 (m, 1H), 1,75 1,97 (m, 3H), 2,07 2,27 (m, 6H), 2,62 (m, 1H), 2,74 (dd, 1H), 3,37 (s, 3H), 3,59 (t, 2H), 3,86 (s, 3H), 3,98 (m, 1H), 4,12 (t, 2H), 4,35 (m, 1H), 6,72 (dd, 1H), 6,75 (d, 1H), 6,81 (d, 1H) ppm.

#### E) Azidierung

# 5 Beispiel El:

Eine Mischung von 63,1 g D1, 39,0 g Natriumazid und 450 ml Tripropylenglykol und 150 ml Wasser wird während 41 Stunden bei 80 °C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird auf Raumtemperatur gekühlt und mit 30 ml Dimethylamino-1-propylamin ver-10 setzt und anschliessend während 3 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wird auf 750 ml Wasser gegossen und mit tert.-Butylmethylether (3x 750 ml) extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit 750 ml 0.5 N HCl, 750 ml NaHCO: (5%-ig in Wasser), Wasser (3x 750 ml) und 750 ml Sole gewaschen. Die organischen Phasen werden mit 150 g Natriumsulfat getrocknet, filtriert und am Rotationsverdampfer eingeengt. Aus dem Rückstand wird mittels Flashchromatographie (SiO 60F / Essigester / Hexan 1:3) die Titelverbindung El als leicht farbloses Oel erhalten (32.1 g, 58%: 0.89 - 0.98 (m, 9H), 1.03 (d, 3H), 1.33 - 1.41 (m, 20 1H), 1,65 - 1,85 (m, 3H), 1,91 - 2,01 (m, 1H), 2,02 - 2,20(m, 4H), 2,42 - 2,49 (m, 1H), 2,55 - 2,65 (m, 2H), 2,92 -2,97 (m, 1H), 3,37 (s, 3H), 3,59 (t, 2H), 3,85 (s, 3H), 4,12(t, 2H), 4,27 (m, 1H), 6,72 (dd, 1H), 6,75 (d, 1H), 6,81 (d, 1H) ppm. 25

# PCT/CH00/00384

# F) Amidierung des Lactons

$$CH_{3}O - (CH_{2})_{3} - O$$

$$CH_{3}O - (CH_{3})_{3} - O$$

$$CH_{3}O - (CH_$$

# 5 Beispiel F1:

Eine Mischung von 59,1 g (HPLC-Gehalt: 93,8 %-ig) E1, 41,82 g 3-Amino-2,2-dimethyl-propionamide, 2,28 g 2-Hydroxypyridin in 59,1 ml Triethylamin wird während 16 Stunden bei 90 °C gerührt. Dann werden 33 ml Triethylamin während 0,5 Stunden abdestilliert und der Rückstand weitere 8,5 Stunden bei 10 90 °C gerührt. Das abgekühlte Reaktionsgemisch wird zwischen Essigester (3x 500 ml), gesättigter wässriger Natriumhydrogencarbonatlösung (1x 500 ml) und gesättigter Natriumchloridlösung (1x 500 ml) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 100g Natriumsulfat getrocknet, filtriert und am Rotationsverdampfer eingeengt. Der Rückstand wird getrocknet und die rohe Titelverbindung F1 als Oel erhalten (78,4g, quantitativ) (HPLC-Gehalt: 88,5 -ig): TLC R = 0.13 (Essignster / Hexan 4:1); Chromatographierte Probe: TLC  $R_{-} = 0.13$  (Essignster / Hexan 4:1); H-NMR (500 MHz, CDCl<sub>s</sub>,  $\delta$ : 0,85 - 0,96 (m, 12H), 1,23 (s, 6H), 1,30 -1,40 (m, 1H), 1,53 - 1,80 (m, 5H), 1,82 - 1.93 (m, 1H), 2,06-2,14 (m, 3H), 2,45 -2,57 (m, 2H), 2,87 -2,92 (m, 1H), 3,13 (d, 1H), 3,32 - 3,52 (m, 3H), 3,36 (s, 3H), 3,59 (t, 2H), 3,84 (s, 3H), 4,12 (t, 2H), 5,51 (bs, 1H), 6,01 (bs, 25 1H), 6,43 (t, 1H), 6,72 (dd, 1H), 6,75 (d, 1H), 6,81 (d, 1H) ppm.

# G) Hydrierung der Azidgruppe

#### Beispiel G1:

$$CH_{3}O-(CH_{2})_{3}-O$$

$$CH_{3}O$$

5 78,4 g (HPLC-Gehalt: 88,5 %-ig) F1 (roh) werden in Gegenwart von 3,92 g Pd/C 5% und 7,2 ml Ethanolamin in 700 ml tert.-Butylmethylether für 3 Stunden bei Raumtemperatur und 3,0 bar hydriert. Das Reaktionsgemisch wird filtriert und der Katalysator mit 300 ml tert.-Butylmethylether gewaschen. Das 10 Filtrat wird nacheinander mit 400 ml 2N NaOH und 400 ml Sole gewaschen. Die wässrigen Phasen werden mit tert.-Butylmethylether (2 x 400 ml) nachextrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 100 g Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird mit 7,31 g Fumarsäure ver-15 setzt und in 200 ml Ethanol bei 35° C gelöst und klarfiltriert. Das Filtrat wird auf ein Totalgewicht von 104 g eingeengt und bei 35°C in 1,7 l Acetonitril gelöst. Die erhaltene Lösung wird mit 10 mg der Titelverbindung (Hemifumarat) angeimpft und 17 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Suspension wird auf  $0^{\circ}$  C gekühlt und nach 2 Stunden abge-20 nutscht. Der Rückstand wird mit Acetonitril (3 x 200 ml) gewaschen und anschliessend bei 35° C inm Vakuum getrocknet. Man erhält die Titelverbindung (Hemifumarat) als weisse Kristalle (59,5 g, 81 % bezogen auf E1): <sup>1</sup>H NMR (360 MHz, DMSO $d_6$ );  $\delta$  0,7 - 0,9 (m, 12H), 1,04 (s,  $\epsilon$ H), 1,27 (m, 3H), 1,4 -25  $1.8 \, (m, 4H), 1.94 \, (m, 2H), 2.23 \, (m, 1H), 2.35 \, (da, J = 8.4)$ 8,0 Hz, 1H), 2,45 (m, 1H), 3,08 (m, 2H), 3,2-3,5 (m, 2H), 3,24 (s, 3H), 3,47 (t, J = 6,4 Hz, 2H), 3,74 (s, 3H), (t, J = 6, 4 Hz, 2H), 6,37 (s, 1H), 6,68 (dd, J = 8,0, 2,0 Hz,1H), 6,77 (d, J = 6 Hz, 1H), 6,80 (bs, 1H), 6,83 (d, J = 830

Hz, 1H), 7,13 (bs, 1H), 7,49 (t, J = 6 Hz, 1H).

#### Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I,

$$\begin{array}{c|c} R_1 & & \\ \hline \\ R_2 & & \\ \hline \\ R_3 & & \\ \hline \\ NH & \\ \hline \\ NH - R_5 & \\ \hline \\ (I), \\ \hline \\ (I), \\ \end{array}$$

worin

5

R; und R; unabhängig voneinander H, C;-C;-Alkyl, C;-C;
Halogenalkyl, C;-C;-Alkoxy, C;-C;-Alkoxy-C;-C;-Alkyl, oder C;C;-Alkoxy-C;-C;-Alkyloxy darstellen, R; C;-C;-Alkyl bedeutet,
R; für C;-C;-Alkyl steht, und R; C;-C;-Alkyl, C;-C;-Hydroxyalkyl, C;-C;-Alkoxy-C;-C;-alkyl, C;-C;-Alkanoyloxy-C;-C;-alkyl,
C;-C;-Aminoalkyl, C;-C;-Alkylamino-C;-C;-alkyl, C;-C;-Dialkylamino-C;-C;-alkyl, C;-C;-Alkanoylamido-C;-C;-alkyl, Ho(O)C-C;C;-alkyl, C;-C;-Alkylo-(O)C-C;-C;-alkyl, H;N-C(O)-C;-C;-alkyl,
C;-C;-Alkyl-HN-C(O)-C;-C;-alkyl oder (C;-C;-Al-kyl);N-C(O)-C;C;-alkyl darstellt, dadurch gekennzeichnet, dass man

a) eine Verbindung der Formel II

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & & \\
C & & \\
R_2 & & \\
R_3 & & \\
\end{array}$$
(II),

worin

Ra  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl darstellt,  $R_7$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy bedeutet, oder  $R_8$  und  $R_7$  zusammen gegebenenfalls mit  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, Phenyl oder Benzyl substituiertes Tetramethylen, Pentamethylen, 3-Oxa-1,5-Pentylen oder -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O-C(O)- sind, mit einem Halogenierungsmittel in Gegenwart von Wasser und

gegebenenfalls einer Säure zu einer Verbindung der Formel III umsetzt,

$$R_{1} \longrightarrow R_{3} \longrightarrow X$$

$$(III),$$

5

worin X für Cl, Br oder I steht,

b) die Verbindung der Formel III mit einem Azidierungsmittel zu einer Verbindung der Formel IV umsetzt,

10

c) danach die Verbindung der Formel IV mit einem Amin der Formel R5-NH2 zu einer Verbindung der Formel V umsetzt,

15

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & & & \\
\hline
R_2 & & N_3 & & \\
\hline
R_3 & & N_3 & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
NH - R_2 \\
0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(V), \\
\end{array}$$

und

d) zur Herstellung der Verbindung der Formel I die Azidgruppe der Verbindung der Formel V zur Amingruppe reduziert, und dann die Verbindungen der Formel 1 isoliert, gege-20 benenfalls unter Zugabe einer salzbildenden Säure.

- 2. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_i$   $C_1-C_4$ -Alkoxy oder  $C_1-C_4$ -Alkoxy- $C_1-C_4$ -Alkyloxy bedeutet,  $R_1$   $C_1-C_4$ -Alkoxy darstellt,  $R_3$   $C_1-C_4$ -Alkyl ist,  $R_4$   $C_1-C_4$ -Alkyl bedeutet und  $R_5$  für gegebenenfalls N-Mono- oder N-Di- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes  $H_2NC(0)-C_1-C_4$ -Alkyl steht.
  - 3. Verfahren gemäss Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_1$  1-Methoxyprop-3-yloxy und  $R_2$  Methoxy bedeuten.
- 10 4. Verfahren gemäss Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass R3 und R4 je Isopropyl darstellen.
  - 5. Verfahren gemäss Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_5$  für  $H_2NC(0)-C_1-C_6-Alkyl$  steht.
  - 6. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_1$  Methoxy- $C_2$ - $C_4$ -Alkyloxy bedeutet,  $R_2$  Methoxy oder Ethoxy darstellt,  $R_3$   $C_2$ - $C_4$ -Alkyl ist,  $R_4$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeutet und  $R_5$  für  $H_2NC(0)$ - $C_4$ - $C_6$ -Alkyl steht.
  - 7. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_1$  3-Methoxy-prop-3-yloxy bedeutet,  $F_2$  Methoxy darstellt,  $R_3$  und  $R_4$  je für 1-Methyleth-1-yl stehen, und  $R_5$   $H_1NC(0)$   $[C(CH_3)_2]$  -CH<sub>2</sub>- darstellt.
  - 8. Verfahren gemäss den Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass man Diastereomere der Formel Iahnerstellt

$$R_{i} = \begin{pmatrix} OH & R_{i} \\ II & O \end{pmatrix}$$

$$R_{i} = \begin{pmatrix} NH - R_{i} \\ II & O \end{pmatrix}$$

$$(Ia),$$

15

20

worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  und  $R_5$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, indem man

a) eine Verbindung der Formel IIa

$$\begin{array}{c|c}
R_1 \\
\hline
R_2 \\
\hline
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_4 \\
\hline
R_7 \\
\hline
R_7
\end{array}$$
(IIa),

worin

5

R; und R- die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, mit einem Halogenierungsmittel in Gegenwart von Wasser und gegebenenfalls einer Säure zu einer Verbindung der Formel 10 IIIa umsetzt,

$$R_{1}$$

$$R_{2}$$

$$R_{3}$$

$$X$$
(IIIa),

worin X für Cl, Br oder I steht,

15 b) die Verbindung der Formel IIIa mit einem Azidierungsmittel zu einer Verbindung der Formel IVa umsetzt,

20 c) danach die Verbindung der Formel IVa mit einem Amin der Formel Rg-NH; zu einer Verbindung der Formel Va umsetzt,

$$\begin{array}{c|c} R_1 & OH & R_4 \\ \hline \\ R_3 & N_3 & O \end{array}$$
 (Va),

und

- 5 d) zur Herstellung der Verbindung der Formel Ia die Azidgruppe der Verbindung der Formel Va zur Amingruppe reduziert, und dann die Verbindungen der Formel Ia isoliert, gegebenenfalls unter Zugabe einer salzbildenden Säure.
- 9. Verfahren gemäss Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_1$  für  $CH_3O-(CH_2)_3-O-$  steht,  $R_2$   $CH_3O-$  bedeutet,  $R_3$  und  $R_4$  je 1-Methylethyl darstellen, und  $R_5$   $-CH_2-(CCH_3)_2-C(O)-NH_2$  bedeutet.
  - 10. Verbindungen der Formel II

15

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & R_2 \\
\hline
C & N & R_2
\end{array}$$
(II),

worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_6$  und  $R_7$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

20

11. Verbindungen gemäss Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass R<sub>1</sub> 1-Methoxy-prop-3-yloxy bedeutet, R<sub>2</sub> für Methoxy steht, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> Isopropyl darstellen, und R<sub>4</sub> Methyl oder Ethyl bedeutet, R<sub>7</sub> für Methyl, Ethyl oder Methoxy steht, oder R<sub>5</sub> und R<sub>7</sub> zusammen Tetrametylen, Pentamethylen oder - CH(CH<sub>2</sub>C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>-O-C(O) - bedeuten.

5

10

15

20

12. Verbindungen gemäss Ansprüchen 10 und 11, dadurch gekennzeichnet, dass sie der Formel IIa

$$\begin{array}{c|c}
R_1 \\
\hline
R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_4 \\
\hline
R_7
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_9 \\
\hline
R_7
\end{array}$$
(IIa)

entsprechen, worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_6$  und  $R_7$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

13. Verbindungen der Formel III

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C - C \\
R_4
\end{array}$$
(III),

worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  und X die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

14. Verbindungen gemäss Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, dass  $R_1$  1-Methoxy-prop-3-yloxy bedeutet,  $R_2$  für Methoxy steht,  $R_3$  und  $R_4$  Isopropyl darstellen und X Cl, Br oder I bedeutet.

15. Verbindungen gemäss Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, dass sie der Formel IIIa

$$R_{1}$$

$$R_{2}$$

$$R_{3}$$

$$X$$

$$(IIIa)$$

entsprechen, worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  und X die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

16. Verbindungen der Formel VII in Form ihrer Racemate oder
5 Enantiomeren

$$z \xrightarrow{C} NR_{5}R_{7}$$
 (VII),

worin  $R_4$ ,  $R_6$  und  $R_7$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen 10 haben, und Z für Cl, Br oder I steht.

17. Verbindungen gemäss Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, dass R<sub>4</sub> 1-Methylethyl bedeutet, Z für Cl steht, und R<sub>5</sub> Methyl oder Ethyl bedeutet, R<sub>7</sub> für Methyl, Ethyl oder Methoxy steht, oder R<sub>8</sub> und R<sub>7</sub> zusammen Tetrametylen, Pentamethylen oder - CH(CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>-O- bedeuten.

18. Verbindungen gemäss Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie der Formel VIIa

$$z \xrightarrow{\text{O}_{\text{NR}_{3}\text{R}_{7}}} \text{(VIIa)},$$

entsprechen, worin  $R_4$ ,  $R_{\rm m}$  und  $R_7$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, und Z für Cl, Br oder I steht.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Interi nal Application No PCT/CH 00/00384

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER PC 7 C07C231/12 C07C C07C247/12 C07C233/09 C07C235/34 C07C233/20 C07D263/24 C07D307/32 C07D295/18 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07C C07D IPC 7 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, BEILSTEIN Data, CHEM ABS Data, WPI Data C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. Category <sup>e</sup> 1,10,13, EP 0 678 503 A (CIBA-GEIGY) Α 25 October 1995 (1995-10-25) cited in the application claims; examples PETER HEROLD ET AL.: "A Versatile and Α Stereocontrolled Synthesis of Hydroxyethylene Dipeptide Isosters" JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY. vol. 54, no. 5, 3 March 1989 (1989-03-03), pages 1178-1185, XP002149098 AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. EASTON., US ISSN: 0022-3263 Page 1179, Column 1, Schema I and second Paragraph Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. X Special categories of cited documents: "I later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance cited to understand the principle or theory underlying the invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled \*O\* document referring to an oral diaclosure, use, exhibition or in the art. document published prior to the international filing date but "&" document member of the same patent family later than the priority date claimed Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 17/10/2000 3 October 2000 **Authorized officer** Name and mailing address of the ISA Europeen Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Zervas. B Fax: (+31-70) 340-3016



Interr nal Application No PCT/CH 00/00384

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	GÉRARD CAHIEZ ET AL.: "Highly Stereo- and Chemoselective Iron-Catalyzed Alkenylation of Organomagnesium Compounds" SYNTHESIS, no. 8, August 1998 (1998-08), pages 1199-1200, XP002149099 STUTTGART DE cited in the application the whole document	1

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

..ormation on patent family members

Interr nal Application No PCT/CH 00/00384

Patent document cited in search report	Publication date	Patent memb		Publication date
EP 678503 A	25-10-1995	AT	183997 T	15-09-1999
LI 0/0303	_0 10 1000		642095 A	26-10-1995
			699616 B	10-12-1 <b>99</b> 8
			642195 A	26-10-1995
			642395 A	26-10-1995
			100656 A	06-06-2000
			2147044 A	19-10-1995
			2147052 A	19-10-1995
			2147056 A	19-10-1995
			117960 A	06-03-1996
			9500976 A	15-11-1995
j			9506707 D	07-10-1999
			0678514 A	25-10-1995
			0678500 A	25-10-1995
			2137478 T	16-12-1999
		FI	951771 A	19-10-1995
		FI	951772 A	19-10-1995
		FI	951773 A	19-10-1995
		HU	74074 A	28-10-1996
		HU	72110 A	28-03-1996
		HU	71701 A	29-01-1996
			8053434 A	27-02-1996
			8081430 A	26-03-1996
			8027079 A	30-01-1996
		NO	951441 A	19-10-1995
		NO	951442 A	19-10-1995
		NO	951443 A	19-10-1995 24-06-1997
		NZ	270936 A	24-06-1997 26-11-1996
		NZ	270938 A	20-12-1996
		NZ	270939 A	25-02-1997
			5606078 A	19-08-1997
	•		5659065 A	24-09-1996
1			5559111 A 5654445 A	05-08-1997
			5646143 A	08-07-1997
			5646143 A 5627182 A	06-05-1997
		US US	5705658 A	06-01-1998
			9503050 A	08-11-1995
		ZA ZA	9503050 A 9503051 A	18-10-1995
		ZA ZA	9503051 A 9503052 A	18-10-1995
		ZA	3000004 M	10 10 1990

## INTERNATIONALER RECLERCHENBERICHT

nales Aktenzeicher PCT/CH 00/00384

a. Klassifizierung des anmeldungsgegenstandes IPK 7 C07C231/12 C07C247/12

C07D295/18

C07D263/24

C07C233/09 C07D307/32 C07C235/34

C07C233/20

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

#### B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprütstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

C07C C07D IPK 7

Recherchierte aber nicht zum Mindestprütstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, BEILSTEIN Data, CHEM ABS Data, WPI Data

<b>A</b>	EP 0 678 503 A (CIBA-GEIGY) 25. Oktober 1995 (1995-10-25)	1,10,13,
1	in der Anmeldung erwähnt Ansprüche; Beispiele	16
	PETER HEROLD ET AL.: "A Versatile and Stereocontrolled Synthesis of Hydroxyethylene Dipeptide Isosters" JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY., Bd. 54, Nr. 5, 3. März 1989 (1989-03-03), Seiten 1178-1185, XP002149098 AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. EASTON., US ISSN: 0022-3263 Seite 1179, Spalte 1, Schema I und zweiter Textabsatz	1

X	Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen
لنسا	entrenmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen
- \*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- "O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
- T° Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondem nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindenischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wern die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- \*& \* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 17/10/2000 3. Oktober 2000.

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Zervas, B

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)



Interr nales Aktenzeichen
PCT/CH 00/00384

H 00/00384
Betr. Anspruch Nr.
1

### INTERNATIONALER RECEPCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichung , die zur selben Patentfamilie gehören

Interr nales Aktenzeichen PCT/CH 00/00384

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung		tglied(er) der Patenttamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 678503 A	25-10-1995	AT	183997 T	15-09-1999
		AU	1642095 A	26-10-1995
		AU	699616 B	10-12-1998
		AU	1642195 A	26-10-1995
		AU	1642395 A	26-10-1995
		BR	1100656 A	06-06-2000
		CA	2147044 A	19-10-1995
		CA	2147052 A	19-10-1995
		CA	2147056 A	19-10-1995
		CN	1117960 A	06-03-1996
		CZ	9500976 A	15-11-1995
		DE	59506707 D	07-10-1999
		EP	0678514 A	25-10-1995
		EP	0678500 A	25-10-1995
		ES	2137478 T	16-12-1999
		FI	951771 A	19-10-1995
		FI	951771 A	19-10-1995
		FI	951772 A	19-10-1995
		HN	74074 A	28-10-1996
		HU	72110 A	28-03-1996
		HU	72110 A 71701 A	29-01-1996
		JP	8053434 A	27-02-1996
		JP	8081430 A	26-03-1996
		JP	8027079 A	30-01-1996
		NO	951441 A	19-10-1995
		NO	951441 A 951442 A	19-10-1995
		NO	951442 A 951443 A	19-10-1995
				24-06-1997
		NZ NZ		24-06-1997 26-11-1996
		NZ	270938 A	
		NZ	270939 A	20-12-1996
		บร	5606078 A	25-02-1997
		US	5659065 A	19-08-1997
		US	5559111 A	24-09-1996
		บร	5654445 A	05-08-1997
		US	5646143 A	08-07-1997
		US	5627182 A	06-05-1997
		US	5705658 A	06-01-1998
		ZA	9503050 A	08-11-1995
		ZA	9503051 A	18-10-1995
		ZA	9503052 A	18-10-1995

# THIS PAGE BLANK (USPTO)